**6.2. SVOJSTVA KEMIJSKI ČISTE VODE**

**Ime i prezime: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ razred: \_\_\_\_ datum**

Voda je odlično **otapalo**.

Iz tog razloga sve su prirodne vode smjese tvari.

**Destilacijom** prirodnih voda dobiva se **destilirana voda**.

I destilirana voda sadržava malu količinu otopljenih tvari.

Kemijski čista voda dobiva se višestrukom destilacijom.

Što je destilacija?\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Većina čvrstih tvari ima veću gustoću od svojih tekućina.

Za vodu to pravilo ne vrijedi − tekuća voda gušća je od leda.

Voda je najgušća pri **4 °C** (pri normalnom atmosferskom tlaku).

Ovu pojavu zovemo **anomalija vode**.

**Provjeri svoje znanje.**

**Zaokruži**  je li tvrdnja točna ili netočna.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Destilacijom prirodnih voda dobiva se destilirana voda. | TOČNO | NETOČNO |
| Voda je najgušća pri 0 °C (pri normalnom atmosferskom tlaku). | TOČNO | NETOČNO |
| Led ima veću gustoću od vode. | TOČNO | NETOČNO |
| Topla je voda manje gustoće od hladne vode. | TOČNO | NETOČNO |